# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2002-060242

(43)Date of publication of application: 26.02.2002

(51)Int.CI.

C03C 3/105 C03C 4/08 C03C 21/00

H01J 29/86

(21)Application number: 2000-247442

(71)Applicant : SONY CORP

HOYA CORP

(22)Date of filing:

17.08.2000

(72)Inventor: ASAKI TAMAO

MITOKU MASATAKA OKADA MASAMICHI HASHIMOTO MITSUO WATANABE ITARU

**HACHITANI YOICHI** 

#### (54) FUNNEL FOR CATHODE RAY TUBE AND CATHODE RAY TUBE USING THE SAME

# (57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To decrease the weight of a CRT as a whole without decreasing the shock resistance, pressure resistance or the like of a funnel.

SOLUTION: The funnel for a cathode ray tube is obtained by ch mically strengthening glass containing, by wt.%, 45 to 60% SiO2, 0.1 to 15% Al2O3, 5 to 20% Na2O and 15 to 30% PbO. The cathode ray tube is obtained by using the above funnel for a cathode ray tub.

wt%	\$2 <b>8</b> 1	<b>34</b> 2	342	<b>394</b>	2345	394 E	£99 1
5 l <b>02</b>	51. C	12. C	\$2.0	49.0	£7, D	47. Q	PG 93
A 1203	Ę. Q	8.0	2.7	יני גור	10	<b>(% 0</b>	2 0
L 720	R.I	D.C	a D	0.0	0.0	0 R	a n
Na20	7. P	1 £1	5.0	. <b>G</b> 8	9.0	12.0	7.5
K.ŽII	R D	10	10	2.0	10	0.0	٦.0
MgI	20	0.0	0.7	2.1	2.1	R.E	R.S
CK	4.0	6.0	2.Q	2.3	D. J	3.1	2.5
ક ત્	4.8	<b>6.0</b>	2. C	נ.כ	1.1	10	8.6
R 445	0.0	D.O	1.C	D:	آ <b>۸:</b>	3:	1.5
Pb3	22.0	25.1	т.с	22. ľ	2D. E	25.:	<u>ū</u> n
ZnD	3.0	a s	D.C	D.D	αι	a.c	0.0
TIE	3 D	n, o	0.5	ΔD	п.	<b>0</b> .0	1.1
Z-01	0.0	0.8	' טט	3.5	Ć.B	10	2.9
C=07	<u>0</u> 0	<u>a.</u> q	<b>Q.</b> D	<b>Q.</b> 0	<b>F.0</b>	L_ C. 0	2.1
S 1/2 (C)	ŒΣ	1.2	1.2	. L.2	P. 2	6.2	i. 3
ĠĦ	101. a	101. 1	1014.0	100,4	13R 0	10C. 1	100.D
イマン全別選択 (7)	4CD	420	290	100	(3)	450	402
/#>200000 3970	4_	. 6	16	8	4	! 2	11
由了快度(RFa)	280	270	150	EM	280	292	300
X親張攻係數(car)	B	B≩	7.5	86	64	63	7R

### **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

[Date of sending the xaminer's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application oth r than th xaminer's decision of rejection or application converted

registration]

[Date of final disp sal for application]

[Pat nt number]

[Date of r gistration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Dat of requesting appeal against examiner's decision of

[Dat of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

### (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-60242 (P2002-60242A)

(43)公開日 平成14年2月26日(2002.2.26)

(51) Int.Cl.7 C 0 3 C	3/105	藏別記号	F I C 0 3 C	3/105		テーマコード(参考) 4G059		
	4/08 21/00	101		4/08	101	4G062		
H01J	29/86	101		21/00 1 0 1 5 29/86 Z		5 C O 3 2 Z		
			審査請求	未請求	請求項の数 5	OL (全 5 頁)		
(21)出顧番号 特顧2000-		特願2000-247442(P2000-247442)	(71)出顧人	000002185				
(22)出顧日		平成12年8月17日(2000.8.17)	(max) 111 mm 1		品川区北品川6丁目7番35号			
			(71)出願人	ホーヤを	000113203 ホーヤ株式会社 東京都新宿区中落合2丁目7番5号			
			(72)発明者		· 胡川区北品川 6つ	「目7番35号 ソニ		
			(74)代理人	1000862				

# 最終頁に続く

# (54) 【発明の名称】 陰極線管用ファンネルおよびこれを用いた陰極線管

# (57)【要約】

【課題】 ファンネルの耐衝撃性、耐圧性等を損なうことなくCRT全体の軽量化を図ること。

【解決手段】 本発明の陰極線管用ファンネルは、重量%で、45%~60%のSiO2、0.1%~15%のAl2O3、5%~20%のNa2O、15%~30%のPbOを含有するガラスを化学強化して得られたものである。また、このような陰極線管用ファンネルを用いた陰極線管でもある。

wt%	<b>339</b> 1	類 2	類 3	22014	11月5	<b>111</b> 16	20011
S i 02	51.0	53.0	55. 0	49.0	57. 0	47. 0	60.0
A 1203	5. 0	8. 0	2. 0	10.0	1. 0	12. 0	2.0
L i20	0.0	0.0	0. 0	0. 0	0.0	0. 8	0. 0
N a 20	7. 0	10.0	5. 0	10.0	9. 0	12. 0	7. 5
K 20	8.0	3.0	3. 0	3. 0	4. 0	0.0	7. 0
Mg0	2. 0	0.0	0. 3	0.0	3.8	0. 0	0.8
Ca0	4. 0	0. 0	2. 0	2.3	0.0	0. 0	2. 0
S r0	0.8	0.0	2.0	0.0	5. 0	0.0	8.8
B a0	0. 0	0.0	3.0	0.0	0. 0	3. 0	8.5
Ры0	22. 0	25. 0	27. 0	22. 0	20. 0	25. 0	0. 0
Z n0	0. 0	0. 0	0.0	0. 0	0. 0	0.0	0.0
T i02	0.0	0.0	0. 5	0. 0	0.0	0.0	9. 4
Z r02	0. 0	0.8	0.0	3.5	0.0	0.0	2.3
C e02	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.4
S b203	0. 2	0.2	0. 2	0. 2	0. 2	0.2	0.3
合計	100. 0	100.0	100. 0	100. 0	100. 0	100.0	100.0
イオン交換温度(で)	400	420	380	400	420	450	400
イオン交換時間(時間)	4	6	16	8	4	2	10
曲げ強度(MPa)	280	270	250	270	280	290	300
X線吸収係数(cm <sup>-1</sup> )	64	68	78	66	64	69	28

【特許請求の範囲】

【請求項1】 重量%で、

45%~60% OSiO2,

0. 1%~15%OAl2O3,

5%~20%ONa2O,

15%~30%OPbO

を含有するガラスを化学強化して得られたことを特徴と する陰極線管用ファンネル。

【請求項2】 前記化学強化はイオン交換により前記ガラスの表面に応力歪み層を形成するものであることを特 10 徴とする請求項1記載の陰極線管用ファンネル。

【請求項3】 前記ガラスは、X線吸収係数が62/c m以上であることを特徴とする請求項1記載の陰極線管 用ファンネル。

【請求項4】 請求項1~3のいずれか一項に記載の陰極線管用ガラスパネルを構成する成分の他、Li2O、K2O、MgO、CaO、SrO、BaO、ZnO、TiO2、ZrO2、Sb2O3、CeO2からなる群より選ばれた少なくとも1種または複数種のガラス成分を含むことを特徴とする陰極線管用ファンネル。

【請求項5】 請求項1~4のいずれか一項に記載の陰極線管用ファンネルを用いたことを特徴とする陰極線管。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、高強度の陰極線管 用ファンネルおよびこれを用いた陰極線管に関する。

#### [0002]

【従来の技術】近年、テレビモニターの大画面化が進み、それに伴い陰極線管(以下、単に「CRT」と言う。)の重量増加が顕著になってきている。この重量が増大する最大の原因はガラスの重量である。CRTセットのうち、ガラス部材が重量全体の約6割を占める。

【0003】CRT用ガラス部材は大きく分けて、画面を映写するパネルと、背面のファンネル、電子銃部分のネックの3つの部分から構成されている。そのガラス重量の中で約6割がパネル、約3割がファンネルである。

【0004】例えば、36インチのCRTパネルの厚さは20mm以上、重量は40kg程度であり、テレビセットは70kg程度になる。このため、特に日本の住宅 40環境では大画面テレビセットの設置が困難であるばかりでなく、このような重たいCRTを移送するための配送運搬にも大きなエネルギーやコストが必要となる。

【0005】このようなCRT用ガラス部材のうち、従来のファンネルは所望のX線吸収係数を得るためPbOを多く含有した母材ガラスが用いられている。また、内部が真空状態のCRTには十分なガラス強度が必要であり、荷重が一部分に集中しないようファンネルは丸みを帯びた形状にされている。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】しかし、この種のファンネル用ガラスの曲げ強度は100MPa程度であり、耐衝撃性を確保するためにはガラスの厚みを3mm~10mmと厚くする必要がある。これによってファンネルの重量が増加し、CRTの軽量化が困難となっている。【0007】

【課題を解決するための手段】本発明は、このような課題を解決するために成されたものである。すなわち、本発明の陰極線管用ファンネルは、重量%で、45%~60%のSiO2、0.1%~15%のAl2O3、5%~20%のNa2O、15%~30%のPbOを含有するガラスを化学強化して得られたものである。また、このような陰極線管用ファンネルを用いた陰極線管でもある

【0008】このような本発明では、陰極線管用ファンネルとして、十分なX線吸収係数を得ながら、化学強化によって深い応力歪み層を得て十分な強度をもたせることができるようになる。

[0009]

【発明の実施の形態】以下、本発明の実施の形態について説明する。本実施形態に係るCRT用ファンネルは、主としてCRTの軽量化を図る観点から、厚さを薄くしても所望の特性を確保できる点に特徴がある。

【0010】本実施形態に係るCRT用ファンネルは、 重量%で、 $45\%\sim60\%$ のSiO2、 $0.1\%\sim15$ %のAl2O3、 $5\%\sim20\%$ のNa2O、 $15\%\sim30$ %のPbOを含有するガラスを化学強化して得られたも のである。また、この化学強化は、表面をイオン交換す ることによって行われる。

【0011】このようなCRT用ファンネルでは、ガラスとしてPbOを15%~30%含有するので、62/cm以上のX線吸収係数を得ることができる。また、上記組成によって、溶融性、化学強化特性に優れたガラスを構成できる。

【0012】また、上記組成のほか、Li<sub>2</sub>O、K<sub>2</sub>O、MgO、CaO、SrO、BaO、ZnO、TiO<sub>2</sub>、ZrO<sub>2</sub>、Sb<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、CeO<sub>2</sub>からなる群より選ばれた少なくとも1種または複数種のガラス成分を任意成分として用いてもよい。

【0013】これら任意成分を含むことにより、イオン 交換効率の向上、熱膨張係数、ガラス転移点、歪み点、 軟化点などの調整、X線吸収係数の調整、ガラスの溶融 性、溶融ガラスの粘度、化学的耐久性、電気的特性の向 上を図ることができる。

【0014】本実施形態のCRT用ファンネルのガラスでは、従来の未強化ガラスに比べて約4倍の曲げ強度を有する。そのため、本実施形態のCRT用ファンネルを用いることでファンネルの耐圧性が大幅に向上するだけでなく、薄くして軽量化を図ることができる。

0 【0015】この表面のイオン交換によって応力歪み層

を形成する化学強化ガラスは、薄板でも高強度が得られるというメリットがある。また、物理強化とは異なり、ファンネルのような複雑な形状のガラスであっても均一に表面の応力歪み層を形成することができる。

【0016】また、本実施形態では、同じ強度を得るにも従来と比べてファンネルの厚さを薄くでき、耐熱衝撃性を高めることができる。したがって、例えばパネルとファンネルとのフリット接合の際、加熱あるいは冷却速度を速められるので、生産タクトが向上し、生産コストの削減を図ることができる。

【0017】本実施形態のCRT用ファンネルで適用されるガラスは、X線吸収係数が62/cm以上であり、かつイオン交換で応力歪み層が得られるようアルカリ成分を適宜含有している。

【0018】ここで、本実施形態で適用されるガラスの 各種成分と好ましい組成範囲について説明する。

【0019】SiO2はガラスの基本成分であり、45%未満では化学的耐久性が悪化するうえ、ガラスが失透しやすくなる。逆に60%を越えると、ガラスの粘度が高くなり溶融が困難となる。したがって、SiO2の含有量は、45%~60%、好ましくは50%~55%となる。

【0020】 A12O3は、ガラスの耐失透性、化学的耐久性、イオン交換効率を向上させる成分であるが、0.1%未満ではこれらの効果がなく、逆に15%を越えると失透しやすくなる。したがって、A12O3の含有量は、 $0.1\%\sim15\%$ 、好ましくは $5\%\sim10\%$ となる。

【0021】Na2Oは、ガラスの溶融性を改善し、かつガラス表層部でイオン交換処理中の主としてKイオン 30とイオン交換されることにより、ガラス表面に応力歪み層を形成し、ガラスを強化するための成分である。Na2Oが5%未満では溶融性が悪化し、15%を越えると耐失透性と化学的耐久性が低下する。したがって、Na2Oの含有量は、5%~15%、好ましくは5%~10%となる。

【0022】PbOは、X線吸収係数が大きく、かつガラスの溶融性を向上させる成分であるが、15%未満ではX線吸収係数が小さくなり、30%を越えると耐失透性と曲げ強度が低下する。したがって、PbOの含有量 40は、15%~30%、好ましくは20%~25%となる。

【0023】Li<sub>2</sub>O、K<sub>2</sub>O、MgO、CaO、SrO、BaO、ZnO、TiO<sub>2</sub>、ZrO<sub>2</sub>、Sb<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、CeO<sub>2</sub>は、ガラスの溶融性、ガラス粘度、耐失透性、X線吸収係数、イオン交換効率の向上、熱膨張係数、ガラス転移点、歪み点、軟化点などの調整、清澄の目的のために適宜含有することができる。

【0024】好ましくは、Li<sub>2</sub>O+K<sub>2</sub>Oが5%~10 %、MgO+CaO+SrO+BaO+ZnOが5%~ 50 10%、TiO2+ZrO2が0%~5%、Sb2O3が ・ 0.1%~0.5%である。

【0025】イオン交換は、ガラスをアルカリ溶融塩中に浸漬して行う。イオン交換で使用する溶融塩の組成と処理温度は、イオン交換の対象となるガラスの組成に応じて適宜選択する。そして、所定の時間保持した後、ガラスを取り出して洗浄する。

【0026】なお、化学強化されているか否かは、ガラス表面近傍に含まれる金属イオンの分布を調べることで分かる。すなわち、よりイオン半径が大きな金属イオン (例えば、アルカリ金属イオン) と、よりイオン半径が小さな金属イオン (例えば、アルカリ金属イオン) の深さの分布を調べる。

【0027】そして、(よりイオン半径が大きな金属イオンの密度) / (よりイオン半径が小さな金属イオンの密度) がガラスの深層部 (例えば、ガラスの厚みの半分の深さの部分) よりも表面に近い部分の方が大きく、曲げ強度も大きくなっていれば、イオン交換による化学強化が行われたものであると分かる。

【0028】次に、本発明のCRT用ファンネルにおける実施例および比較例を示す。図1は、実施例1~6および比較例1を説明する図である。

【0029】(実施例1~6、比較例1)酸化物、水酸化物、炭酸塩、硝酸塩、塩化物、硫酸塩などの原料を図1に示す組成になるように秤量して混合した調合原料を、白金坩堝などの耐熱容器に入れ、1400℃に加熱、溶融、攪拌し、均質化、清澄を行った後、鋳型に流し込んだ。ガラスが固化した後、ガラスの徐冷点近くに加熱しておいた電気炉に移し、室温まで徐冷した。

【0030】得られたガラスブロックからテストピースを作製し、イオン交換を行った。イオン交換は、380 ℃~460℃で保持した硝酸カリウム溶融塩中に、前記ガラス試料を所定時間浸漬した後、取り出して洗浄した

【0031】図1に、ガラス組成と対応した各種ガラス 試料(実施例1~6、比較例)における各種測定データ を示す。

【0032】X線吸収係数は、ガラスに波長0.06nmのX線を入射し、入射と反対面から50mm離れた位置の透過線量を測定し、吸収係数を計算したものである。また、曲げ強度は、イオン交換した試料をJIS-R1601の3点曲げ試験に準じて測定した。

【0033】実施例 $1\sim6$ のガラス試料では、いずれも曲げ強度が250MPa以上であり、十分な強度を持ちながら、X線吸収係数が60/cm以上となっている。これにより、CRT用として必要なX線吸収係数を備えるとともに、十分な強度を得ることができる。

【0034】これに対し、比較例1のガラス試料では、曲げ強度は300MPaと高い値を有するものの、X線吸収係数が28/cmと低く、陰極線管用ファンネルと

5

しての使用に耐えうるものではない。

### [0035]

【発明の効果】以上説明したように、本発明によれば次のような効果がある。すなわち、陰極線管用ファンネルの高強度の実現によって耐衝撃性を向上させることができ、また耐圧性の向上を生かしてガラス肉厚を薄くする

ことで軽量化を図ることが可能となる。これにより、陰・極線管全体の重量を軽量化することが可能となる。また、フリットシール工程におけるガラスの耐熱衝撃性を高めて陰極線管の生産性向上を図ることも可能となる。 【図面の簡単な説明】

【図1】実施例および比較例を説明する図である。

【図1】

wt%	紫鯛 1	鐵制2	<b>栽納</b> 3	30月4	23月5	111116	<b>比约</b> 1
S i 02	51. 0	53. 0	55. 0	49. 0	57. 0	47. 0	60. 0
A 1203	5. 0	8. 0	2.0	10. 0	1. 0	12.0	2. 0
L i20	0.0	0.0	0. 0	0. 0	0. 0	0.8	0. 0
Na20	7. 0	10. 0	5. 0	10.0	9. 0	12. 0	7. 5
K 20	8. 0	3. 0	3. 0	3. 0	4. 0	0. 0	7. 0
Mg0	2. 0	0.0	0.3	0.0	3. 8	0.0	0.8
Ca0	4. 0	0.0	2.0	2.3	0.0	0.0	2. 0
S r0	0. 8	0.0	2. 0	0.0	5. 0	0.0	8. 8
B a0	0. 0	0.0	3. 0	0.0	0.0	3. 0	8. 5
Р10	22. 0	25. 0	27. 0	22. 0	20.0	25. 0	0. 0
2 n0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
T i 02	0.0	0.0	0. 5	0.0	0.0	0.0	0. 4
Z r02	0. 0	0.8	0. 0	3.5	0.0	0.0	2. 3
Ce02	0. 0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0. 4
S b203	0. 2	0.2	0. 2	0. 2	0. 2	0. 2	0.3
合計	100. 0	100.0	100. 0	100.0	100.0	100. 0	100.0
イオン交換温度(TC)	400	420	380	400	420	450	400
イオン交換時間(時間)	4	6	16	8	4	2	10
曲げ強度(MPa)	280	270	250	270	280	290	300
X線吸収係数(cm <sup>-1</sup> )	64	68	78	66	64	69	28

# フロントページの続き

(72)発明者 三徳 正孝

東京都品川区北品川6丁目7番35号 ソニ

一株式会社内

(72)発明者 岡田 正道

東京都品川区北品川6丁目7番35号 ソニ

一株式会社内

(72) 発明者 橋本 光生

東京都品川区北品川6丁目7番35号 ソニ

一株式会社内

(72) 発明者 渡邉 格

東京都新宿区中落合2丁目7番5号 ホー

ヤ株式会社内

(72)発明者 蜂谷 洋一

東京都新宿区中落合2丁目7番5号 ホー

ヤ株式会社内

```
Fターム(参考) 4G059 AA07 AC16 HB03 HB14
   4G062 AA03 BB01 BB04 DA05 DA06
         DBO2 DBO3 DBO4 DCO1 DDO1
         DEO1 DEO2 DFO4 EAO2 EBO3
         EB04 EC01 EC02 EC03 ED01
         EDO2 EDO3 EEO1 EEO2 EEO3
         EF01 EF02 EF03 EG01 EG02
         EG03 FA01 FA10 FB01 FB02
         FC01 FC02 FC03 FD01 FE01
         FF01 FG01 FH01 FJ01 FK01
         FLO1 FLO2 GAO1 GA10 GB01
         GCO1 GDO1 GEO1 HHO1 HHO3
         HH05 HH07 HH09 HH11 HH13
         HH15 HH17 HH20 JJ01 JJ03
         JJ05 JJ07 JJ10 KK01 KK03
         KKO5 KKO7 KK10 MM25 NN14
         NN33
```

5C032 AA02 BB10